

Standar Nasional Indonesia

Besi wantah / mentah Untuk pengecoran besi

DAFTAR ISI

		iaiam a n
1.	RUANG LINGKUP	1
2.	DEFINISI	1
3.	KLASIFIKASI	1
4.	SYARAT MUTU	3
4.1	Syarat Fisik	3
	Syarat Komposisi Kimia	
5.	CARA PENGAMBILAN CONTOH	6
6.	CARA UЛ	6
7.	SYARAT LULUS UJI	6
8.	SYARAT PENANDAAN	. 6

BESI MENTAH UNTUK PENGECORAN BESI

1. RUANG LINGKUP

Standar ini meliputi, definisi, klasifikasi, syarat mutu, cara pengambilan contoh uji, cara uji, syarat lulus uji dan cara penandaan dari besi mentah untuk pengecoran besi.

2. DEFINISI

Yang dimaksud dengan besi mentah untuk pengecoran besi adalah bahan pengecoran besi cor dan paduannya yang merupakan hasil peleburan reduksi bijih dan atau bahan lainnya di dalam suatu tanur.

3. KLASIFIKASI

3.1 Besi mentah untuk pengecoran besi diklasifikasikan kepada tiga kelas sesuai dengan kegunaannya sesuai tabel I.

Tabel I Klasifikasi dan Notasi Besi Mentah untuk Pengecoran

Klasif	ikasi		Notasi	Catatan			
Kalla M 37	Λ		BPC 11 A	•			
Kelas 1	No 1	В	BPC 11 B	Besi mentah untuk pengecoran ini			
		С	BPC 11 C	digunakan untuk besi cor kelabu dan diklasifikasikan lagi sebagai No. 1 dan			
		D	BPC 11 D	No. 2. No. 1 dibagi menjadi A, B, C, dar D sesuai dengan kadar silisiumnya			
	No. 2	26	BPC 12	D sesedi dengan kadai sunsidililiya.			
		A	BPC 21 A				
	No. 1	В	BPC 21 B	Besi mentah untuk pengecoran ini			
Kelas 2		С	BPC 21 C	gunakan untuk besi cor manapu tem- pa dan diklasifikasikan lagi sebagai			
		D	BPC 21 D	No. 1 dan No. 2. No. 1 dibagi menjadi A, B, C, D dan E sesuai dengan kadar			
		E	BPC 21 E	silisiumnya.			
	No. 2		BPC 22				
			BPC 31 A	Besi mentah untuk pengecoran ini di-			
		В	BPC 31 B	gunakan untuk besi cor bergrafit bulat			
Kelas 3	No. 1	С	BPC 31 C	dan paduannya, diklasifikasikan lagi No. 1 dan No. 2. No. 1 dibagi menjadi			
	2000-2000-200	D	BPC 31 D	A, B, C dan D sesuai kadar silisi um-			
	No. 2		BPC 32	nya.			

3.2 Besi mentah untuk pengecoran diklasifikasikan ke dalam tiga kelas khusus sesuai dengan kandungan unsur silisium, mangan dan fosfor seperti tertera pada tabel II.

Tabel II Klasifikasi Khusus dan Notasi Besi Mentah untuk Pengecoran

	Klasifikasi		lotasi	Keterangan		
(*)		1	Si-r 1			
		2	Si-r 2			
		3	Si-r 3	Klasifikasi silisium khusus ini		
	Silisium rendah	4	Si-r 4	dibagi sesuai dengan kadar silisium antara 0,00 1,75%		
•		5	Si-r 5			
		6	Si-r 6			
Silisium		7	Si-r 7			
Oniolatii		1	Si·m 1			
		2	Si-m 2	Klasifikasi silisium khusus ini		
**	Silisium	3	Si-m 3	dibagi sesuai dengan kadar silisium antara 1,76% sampai		
	menengah	4	Si-m 4	5,00%.		
		5	Si-m 5			
		9	Si-m 6			
	,	7	Si-m 7			
		8	Si-m 8			
		1	Si-t 1	Klasifikasi silisium khusus ini		
		2	Si-t 2	dibagi sesuai dengan kadar		
	Silisium tinggi	3	Si-t 3	silisium antara 5,01% sampai 17,00%.		
*		4	Si-t 4			
		5	Si-t 5			
		6	Si-t 6 Si-t 7			
*		8	Si-t 8			
		9	Si-t 9			
		10	Si-t 10			
			Si-t 11			
V.400	*		Si-t 12			
			Si-t 13 Si-t 14			

Tabel II (lanjutan)

<u> </u>		<u> </u>				
		15	Si-t 15			
放		16	Si-t 16			
		17	Si-t 17			
		18	Si-t 18			
∌	8	19	Si-t 19			
		20	Si-t 20			
		21	Si-t 21			
		22	Si-t 22			
	ix	23	Si-t 23			
		24	Si-t 24			
	Fosfor rendah		P-r			
	Fosfor rendah men	engah	P-rm	Klasifikasi forsfor khusus ini		
	Fosfor besemer		P-B	dibagi sesuai d'engan kadar fosfornya antara 10,00 — 0,90%		
	Fosfor mampu tem	pa	P-M			
Fosfor	Fosfor pengecoran rendah		P-Cr			
	Fosfor pengecoran menengah	V	P-Cm			
	Fosfor pengecoran tinggi		P-Ct			
	Mangan spesial	1	Mn-S1			
	- Table Ball of Colar	2	Mn-S2	Klasifikasi mangan k husus ini dibagi sesuai denga n kadar		
Mangan		1	Mn 11	mangannya antara 0,00 —		
mankan	Mangan No. 1	2	Mn 12	1,00%		
		3	Mn 13			
	Mangan No. 2		Mn 2			
	Mangan No. 3		Mn 3			

4. SYARAT MUTU

4.1 Syarat Fisik

- 4.1.1 Besi mentah untuk pengecoran mempunyai berat tidak lebih dari 30,0 k g dan tidak kurang dari 2,0 kg dengan bentuk seragam.

 Bentuk yang beratnya kurang dari 5,0 kg dibuat dalam bentuk bongkahan dengan berat ± 3,0 kg.
- 4.1.2 Besi mentah untuk pengecoran harus bersih dan bebas dari material y ang merugikan seperti dross, terak dan sebagainya.

4.2 Syarat Komposisi Kimia

4.2.1 Besi mentah untuk pengecoran mempunyai komposisi kimia umum seperti tertera pada tabel III.

Tabel III Notasi dan Komposisi Kimia Umum Besi Mentah untuk Pengecoran

100,000	53 53		ia %			
Notasi	C, mini- mum	Si	Mn	P, maksi- mum	S, mak- mum	Lain-lain
BPC 11 A	3,40	1,40-1,80	0,30-0,90	0,300	0,050	
BPC 11 B	3,40	1,81-2,20	0,30 - 0.90	0,300	0,050	
BPC 11 C	3,30	2,21-2,60	0,30-0,90	0,300	0,050	
BPC 11 D	3,30	2,61-3,50	0,30-0,90	0,300	0,050	
BPC 12	3,30	1,40 - 3,50	0,30-1,00	0,450	0,080	
	-		10. Ye	•	#### V/ AF	maksimum
BPC 21 A	3,50	1,00-2,00	maksimum 0,40	0,100	0,040	0,030 Cr
BPC 21 B	3,00	2,01-3,00	0,50-1,10	0,100	0,040	0,030 Cr
BPC 21 C	3,00	3,01-4,00	0,50-1,10	0,130	0,040	0,030 Cr
BPC 21 D	2,70	4,01-5,00	0,50-1,30	0,130	0,040	0,030 Cr
BPC 21 E	2,50	5,01-6,00	0,50-1,30	0,160	0,040	0,030 Cr
BPC 22	2,50	1,00 - 6,00	maksimum 1,35	0,160	0,045	0,035 Cr
	- 1			the tele section		maksimum
BPC 31 A	3,40	maksimum 1,00	maksimum 0,40	0,100	0,040	0,030 Cr
BPC 31 B	3,40	1,01-1,40	maksimum 0,40	0,100	0,040	0,030 Cr
BPC 31 C	3,40	1,41-1,80	maksimum 0,40	0,100	0,040	0,030 Cr
BPC 31 D	3,40	1,81 - 3,50	maksimum 0,40	0,100	0,040	0,030 Cr
BPC 32	3,40	maksimum 3,5°	maksimum 0,50	0,150	0,045	0,030 Cr

Catatan:

Kadar unsur lainnya seperti Ti, As, dan sebagainya dapat ditambahkan sesuai perjanjian antara pemakai dan pembuat.

4.2.2 Besi mentah untuk pengecoran khusus mempunyai komposisi kimia substitusi terhadap komposisi kimia umum, terutama untuk unsur silisium, fosfor dan mangan.

Tabel IV Notasi dan Komposisi Kimia Khusus (Merupakan Substitusi Kadar Si, P dan Mn)

	Komposisi Kimia (%)					
Notasi	Si	I,	Mn			
1	2	3	4			
Si-r 1	maks 0,25	-				
Si-r 2	0,26 0,50		· -			
Si-r 3	0.51 - 0.75		-			
Si-r 4	0.76 - 1.00					
Si-r 5	1,00 - 1,25		_			
Si-r 6	1,26 - 1,50					
Si-r 7	1,51 1,75		<u> </u>			

Tabel IV (lanjutan)

	Tabel IV (Janjutan)									
1	2	3	4							
Si-m 1	1,76 - 2,00	-								
Si-m 2	2,01-2,25									
Si-m 3	2,26 2,50									
Si-m 4	2,51 2,75	to								
Si-m 5	2,76 - 3,00		-							
Si-m 6	3,01-3,25									
Si-m 7	3,25 3,51	: #								
Si-m 8	3,51-5,00									
C: 4 1	5 O 1									
Si-t 1	5,01-5,50	<u></u>								
Si-t 2	5,51 - 6,00									
Si-t 3	6,01 6,50									
Si-t 4	6,51 - 7,00		12 -41							
Si-t 5	7,01 7,50									
Si-t 6	7,51 - 8,00									
Si-t 7	8,01 8,50 8 51 9 00	<u></u>								
Si-t 8	8,51 - 9,00		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·							
Si-t 9	9,01 9,50									
Si-t 10	9,51 10,00 10,01 10,50									
Si-t 11 Si-t 12	10,51 11,00		100 = 100 =							
Si-t 12 Si-t 13	10,31 - 11,00 $11,01 - 11,50$									
Si-t 13 Si-t 14	11,51 - 12,00									
Si-t 14	12,01 - 12,50									
Si-t 16	12,51 13,00									
Si-t 10 Si-t 17	13,01 13,50		2 							
Si-t 18	13,51 - 14,00									
Si-t 19	14,00 14,50		74. 74. 1							
Si-t 20	14,51 - 15,00									
Si-t 21	15,01 15,50	. 								
Si-t 22	15,51 - 16,00									
Si-t 23	16,01 - 16,50		50 (2 4-20 50)							
Si-t 24	16,51 17,00		<u></u>							
. P-r	30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 30 3	maks 0,035								
P-rm	<u></u>	0,036 0,075								
P-B		0,036 - 0,013	**************************************							
P-M	10 ASSET	0,101 - 0,30	<u>terro</u>							
P-Cr	89	0.31 - 0.50	===							
P-Cm		0.51 - 0.70								
P-Ct		0,71 - 0,90								
Mn-S1			maks 0,20							
Mn-S2		19 	0.21 - 0.40							
Mn-11		si = ==	0,25 0,50							
Mn 12	=		0.51 - 0.75							
Mn 13		80 202	0,76 1,00							
Mn 2	<u>-</u>		0.25 - 1.00							
Mn 3		— ·	0,51 - 1,00							
1978 - 19		<u> </u>								

^{*} Kadar belerang maksimum 0,05%

Contoh:

Diinginkan bahan besi cor bergrafit bulat dengan komposisi kimia khusus.

1. BPC 31D - SM₃ - Frm - M₁₃ berarti komposisi kimianya adalah :

Karbon = minimum 3,40 %

Silisium = 2,26-2,50% (*)

Mangan = 0.76 - 1.00% (*)

Belerang = maksimum 0,05 % (*)

Fosfor = 0.036 - 0.075% (*)

Khrom = maksimum 0,030 % (*)

2. BPC 21B - FM

Karbon = minimum 2,50 %

Silisium = 5,01 - 6,00 %

Mangan = 0.50 - 1.30 %

Belerang = maksimum 0,05 % (*)

Fosfor = 0,101 - 0,30% (*)

Krom = maksimum 0,030%

(*) Komposisi kimia substitusi.

5. CARA PENGAMBILAN CONTOH

- 5.1 Pengambilan contoh uji dilakukan oleh petugas yang berwenang
- 5.2 Contoh uji diambil secara acak.
- 5.3 Jumlah contoh uji untuk tiap kelompok yang diambil adalah sesuai dengan kesepakatan antara pembuat dan pembeli.

6. CARA UJI

Cara uji komposisi kimia dilakukan sesuai dengan SNI 0308-1989-A Uji Komposisi Kimia Baja Karbon. SII 0147-1983 , Cara

7. SYARAT LULUS UJI

Besi mentah untuk pengecoran dinyatakan lulus uji bila memenuhi syarat mutu seperti pada butir 4.

8. SYARAT PENANDAAN

Setiap batangan besi mentah untuk pengecoran besi harus diberi tanda atau simbol dari perusahaan atau pabrik pembuatnya.



BADAN STANDARDISASI NASIONAL - BSN

Gedung Manggala Wanabakti Blok IV Lt. 3-4
Jl. Jend. Gatot Subroto, Senayan Jakarta 10270
Telp: 021- 574 7043; Faks: 021- 5747045; e-mail: bsn@bsn.go.id